(1) Veröffentlichungsnummer:

0 355 599

Α1

(P)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21) Anmeldenummer: 89114789.4

2 Anmeldetag: 10.08.89

(5) Int. Cl.4: C07D 471/04 , C07D 487/04 , C07D 207/16 , C07D 211/60 , C07D 223/06 , C07D 225/02 , A01N 43/90 , A61K 31/40 , A61K 31/445 , A61K 31/55 , //(C07D471/04,221:00,209:00)

Priorität: 20.08.88 DE 3828404 20.09.88 DE 3831852 26.04.89 DE 3913682

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 28.02.90 Patentblatt 90/09

 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL

71 Anmelder: BAYER AG

D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

2 Erfinder: Fischer, Reiner, Dr. Nelly-Sachs-Strasse 23 D-4019 Monheim(DE) Erfinder: Krebs, Andreas, Dr. im Gartenfeld 70

D-5068 Odenthal-Holz(DE) Erfinder: Marhold, Albrecht, Dr. Carl-Duisberg-Strasse 329 D-5090 Leverkusen 1(DE)

Erfinder: Santel, Hans-Joachim, Dr.

Grünstrasse 9a

D-5090 Leverkusen 1(DE)

Erfinder: Schmidt, Robert R., Dr.

im Waldwinkei 110

D-5060 Bergisch-Gladbach 2(DE)

Erfinder: Lürssen, Klaus, Dr. August-Kierspel-Strasse 145 D-5060 Bergisch-Gladbach 2(DE)

Erfinder: Hagemann, Hermann, Dr.

Kandinsky-Strasse 52 D-5090 Leverkusen 1(DE) Erfinder: Becker, Benedikt, Dr. Metzkausener Strasse 14 D-4020 Mettmann(DE) Erfinder: Schaller, Klaus, Dr. Am Sonnenschein 38

D-5600 Wuppertal 1(DE) Erfinder: Stendel, Wilhelm, Dr.

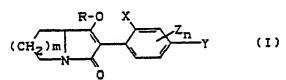
In den Birken 55

D-5600 Wuppertal 1(DE)

3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione.

Es werden neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (I)





bereitgestellt,

In welcher

X für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

## EP 0 355 599 A1

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,
m für eine Zahl von 1-4 steht,
n für eine Zahl von 0-3 steht,
R für Wasserstoff oder für die Gruppen
-CO-R¹, -CO-O-R²
steht, wobei R¹ und R² die im Anmeldungstext angegebenen Bedeutungen besitzen.
Die erfindungsgemäßen Verbindungen besitzen eine stark ausgeprägte herbizide und akarizide Wirksamkeit.

### 3-Aryi-pyrrolidin-2,4-dione

Die Erfindung betrifft neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-(e)-Derivate, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide, Fungizide, Antimykotika, Insektizide und Akarizide.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et. al. Chem. Pharm. bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden N-Phenyl-pyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenberger Liebigs Ann. Chem. 1985 1095 synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A 0 262 399 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch kelne herbizide, fungizide, antimykotische, tickizide, insektizide oder akarizide Wirksamkeit bekannt geworden ist.

Es wurden nun neue 3-Aryl-pyrrolidon-2,4-dion-(e)-Derivate gefunden, die durch die Formel (I) dargestellt sind.

$$(CH_2)_{m} \xrightarrow{R-O} X$$

In welcher

10

15

35

40

45

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht.

m für eine Zahl von 1-4 steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff, A oder für die Gruppen -CO-R1, -CO-O-R2

steht, wobei

A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammonium steht,

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkonyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

R² für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Im folgenden seien die folgenden Untergruppen definiert:

(la): Verbindungen der Formel (I) worin R = Wasserstoff,

(ib): Verbindungen der Formel (i) worln R = COR1,

(lc): Verbindungen der Formel (I) worin R = COOR2,

(ld): Verbindungen der Formel (l) worin R = ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion.

Weiterhin wurde gefunden, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (la)

$$(CH_2)_{m} \xrightarrow{HO} X$$

$$(Ia)$$

erhält, wenn man

(A)

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

$$(CH_2)_m \times Z_n$$

in welcher

10 X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben

und

R3 für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(B)

Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lb)

$$(CH_2)m \longrightarrow Z_n Y \qquad (Ib)$$

25

30

20

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

$$(CH_2)_{m} \xrightarrow{HO} X \xrightarrow{Z_n} Y \qquad (Ia)$$

35 in welcher

X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben,

a) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

Hal- C-R1 (III)

Ö

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels.

oder

ß) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt.

(C)

Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

$$(CH_2)_{n}$$

$$(CH_2)_{n}$$

$$(Ic)$$

10 erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)_{\overline{N}} \xrightarrow{HO} X$$

$$(CH_2)_{\overline{N}} \xrightarrow{\gamma} (Ia)$$

in welcher

5

X, Y, Z, m and n die oben angegebene Bedeutung haben mit Chlorameisensäureester der allgemeinen Formel (V)

R2-O-CO-CI (V)

in welcher

30

35

45

50

55

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

(D)

Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (ld)

$$(CH_2)_{n} \xrightarrow{O} X$$

$$X_n \qquad (Id)$$

in welcher X, Y, Z, A, m und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)_{m} \xrightarrow{\qquad \qquad } Z_{n}$$
 (Ia)

in welcher X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VIII) und (IX)

in welchen

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen

#### EP 0 355 599 A1

s und t für die Zahl 1 und 2 und

```
R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl
     stehen.
     gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.
          Überraschenderweise wurde gefunden, daß die neuen 3-Arylpyrrolidin-2,4-dione der Formel (I) sich
     durch hervorragende herbizide, insektizide, antimykotische und akarizide Wirkungen auszeichnen.
          Bevorzugt sind kondensierte 1,5-Alkylen-3-aryl-pyrrolidin-2,4-dione und deren entsprechende Enolester
     der Formel (I), in welcher
     X für C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy steht,
10 Y für Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl steht,
     Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,
     m für eine Zahl von 1-4 steht,
     n für eine Zahl von 0-3 steht.
     R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
15 -CO-R1
                  (lb),
     -CO-O-R2
     oder A (Id)
     steht, in welchen
     A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammonium steht.
20 R1 für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl, C1-C8-Alkoxy-C1-C8-
     alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das
     durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-
     Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl;
25 für gegebenenfalls durch Halogen-, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy-, C1-C6-Halogenalkyl-, C1-C6-Halogenalkoxy-
     substituiertes Phenyl-C1-C6-alkyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen- und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C₁-C₅-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C₁-C₅-Alkyl steht,
30 R² für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-
    alkyl, C1-C8-Polyalkoxy-C2-C8-alkyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-substituiertes
     Phenyl steht,
     sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).
          Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher
     X für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy steht,
     Y für Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy, C1-C2-Halogenalkyl steht,
     Z für C1-C4-Alkyi, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,
     m für eine Zahl von 1-3 steht,
40 n für eine Zahl von 0-3 steht,
     R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
     -CO-R1
                  (lb),
     -CO-O-R2
                     (lc)
     oder A (ld)
45 steht, in welchen
     A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,
     R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C1-C15-Alkyl, C2-C15-Alkenyl, C1-C6-Alkoxy-C1-C6-
     alkyl, C1-C6-Alkylthio-C1-C6-alkyl, C1-C6-Polyalkoxy-C2-C6-alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das
     durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,
50 für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C1-C4-Alkyl-, C1-C4-Alkoxy-, C1-C3-Halogenalkyl-, C1-C3-
     Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen-, C1-C4-Alkyl-, C1-C4-Alkoxy-, C1-C3-Halogenalkyl-, C1-C3-
     Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C1-C4-alkyl steht,
     für gegebenenfalls duch Halogen- und C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl\text{-}substituiertes} Hetaryl steht,
    gegebenenfalls für durch Halogen- und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C1-C4-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C1-C5-alkyl steht,
     R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,
     C1-C6-Polyalkoxy-C2-C6-alkyl steht,
```

#### EP 0 355 599 A1

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher

X für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,

Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,

Z für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht, m für eine Zahl von 1-2 steht,

10 n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

-CO-R1 (lb),

-CO-O-R2 (lc

oder A (ld)

15 steht, in welcher

A für ein Metallkationäquivalent oder für eln Ammoniumion steht,

R¹ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes:  $C_1$ - $C_1$ 4-Alkyl,  $C_2$ - $C_1$ 4-Alkenyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxyl- $C_2$ - $C_4$ -alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,

20 für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluor-methyl, Trifluormethoxy- substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

 $R^2$  für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes:  $C_1$ - $C_1$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_1$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Nitro-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, substituiertes Phenyl steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel I.

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante a) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-1,5-trimethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

65

50

40

Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante ß) 3-(2,4,5-Trimethylphenyl)-1,5-tetramethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Acetanhydrid, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren C 3-(2,4-Dichlorphenyl)-1,5-tetramethylen-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren (D) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-1,5-trimethylen-pyrrolidin-2,4-dion und NaOH, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Die bei dem obigen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

55

10

25

30

35

$$(CH_{2})_{m}$$

$$CO_{2}R^{3}$$

$$Z_{n}$$

$$(II)$$

in welcher

X, Y, Z, m, n und R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung haben sind nicht bekannt, lassen sich aber nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen. So erhält man z.B. Acyl-aminosäureester der Formel (II), wenn man

a) Aminosäureester der Formel (VI),

15

5

20

in welcher
R³ für Alkyl
und
m für die Zahl 1 oder 2 steht,
mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (VII)

30

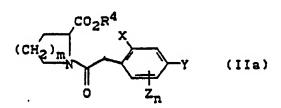
in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und
Hal für Chlor oder Brom steht,
acyliert (Allgemeine Methodik beschrieben in: Chem. Reviews 52 237-416 (1953));
oder wenn man

b) Acylaminosäuren der Formel (Ila),

40

45



50

in welcher

X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R4 für Wasserstoff steht,

verestert (Allgemeine Methodik beschrieben in: Chem. Ind. (London) 1568 (1968)). Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielswelse aus den Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (VII) und Aminosäuren der Formel (VIa)

in welcher

10

15

20

25

30

35

40

45

50

m für die Zahl 1 oder 2 steht,

nach Schotten-Baumann (Organikum 9. Auflage 446 (1970) VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin) erhältlich.

Beispielhaft sind folgende Verbindungen der Formel (II) genannt:

- 1) N-(2,4-Dichlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 2) N-(2-Fluor-4-chlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäurethylester
- 3) N-(2,6-Dichlorphenylacetyi)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 4) N-(2-Fluor-6-chlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 5) N-(2.4.6-Trimethylphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 6) N-(2-Fluor-6-chlor-4-trifluormethylphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 7) N-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 8) N-(2.4.5-Trimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 9) N-(2-Fluor-5-chlor-4-trifluormethylphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 10) N-(2,4,6-Triisopropyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 11) N-(2,4,6-Trichlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 12) N-(2-Chlor-3-methyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 13) N-(3-Brom-2,4,6-trimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 14) N-(Pentamethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 15) N-(4-tert.-Butyl-2-methyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 16) N-(4-tert.-Butyl-2.6-dimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 17) N-(2,3,4,6-Tetramethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 18) N-(2,3,6-Trichlor-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 19) N-(2,4-Dimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 20) N-(2,3,4,5-Tetramethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 21) N-(2,3,5,6-Tetramethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 22) N-(2-Fluor-4,6-dimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 23) N-(4-Fluor-2,6-dimethyl-phenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester
- 24) N-(2,4-Dichlor-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester 25) N-(2,6-Dichlor-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 26) N-(2,4,6-Trimethyl-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 27) N-(2,4,5-Trimethyl-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 28) N-(2-Fluor-6-chlor-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 29) N-(2,6-Dichlor-4-trifluormethyl-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 30) N-(2,4,6-Trichlor-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 31) N-(2,3,6-Trichlor-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 32) N-(2-Fluor-4,6-dimethyl-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester
- 33) N-(4-Fluor-2,6-dimethyl-phenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester

Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (IIa) genannt:

- 34) N-2,4-Dichlorphenylacetyl-prolin
- 35) N-2-Fluor-6-chlorphenylacetyl-prolin
- 36) N-2,6-Dichlorphenylacetyl-prolin
- 37) N-2,4,6-Trimethylphenylacetyl-prolin
- 38) N-2,4,5-Trimethylphenylacetyl-prolin
- 39) N-2,6-Dichlor-4-trifluormethyl-phenylacetyl-prolin

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher X, Y, Z, m, n und R³ die obenangegebene Bedeutung haben in Gegenwart von Basen einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle üblichen inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan, Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon.

Als Deprotonierungsmittel können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetall-oxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kallumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegen wart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (Methyltrialkyl(C8-C10)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (Tris-(methoxyethoxylethyl)-amin) eingesetzt werden können. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetall-alkoholate, wie Natrium-methylat, Natriummethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Das Verfahren (Ba) ist dadurch gekennzelchnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ( $B\alpha$ ) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden Carbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBU, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkaliund Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bα) auch bei der Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Ba) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bls zu 5 Mol) einzusetzten. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (Bß) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehydriden der Formel (IV) umsetzt.

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im Übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäurehydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bel der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (biz zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Chlorameisensäureestern der Formel (V) umsetzt.

Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBC, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calcium-oxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensäureester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und der entsprechende (Chlorameisensäureester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das Verfahren (D) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Acetalhydroxiden (VIII) oder Aminen(IX) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (D) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (D) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) bzw. (IX) im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Im allgemeinen geht man so vor, daß man das Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

### Beispiel 1:

50

45

15

8,4 g (0,28 Mol) Natriumhydrid (80%ig) werden in 150 ml abs. Toluol vorgelegt. Nach Zutropfen von 80 g (0,23 Mol) N-(2,6-Dichlorphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester in 400 ml abs. Toluol, erhitzt man 6 h unter Rückfluß. Unter Eisbadkühlung wurden 30 ml Ethanol zugetropft, der Ansatz im Vakuum einrotiert, der Rückstand in 1 N NaOH gelöst und das 3-(2,6-Dichlorphenyl)-1,5-tetramethylen-pyrrolidin-2,4-dion bei 0-20° C mit konzentrierter HCl gefällt. Das Produkt wlrd zur Reinigung mit Chloroform ausgekocht, anschließend wird n-Hexan zugesetzt und das ausgefallene, farblose Produkt abgesaugt. Ausbeute: 40,5 g (59,1% d. Theorie) Fp. > 250° C.

## Beispiel 2:

5

10

20

25

30

35

H3C CH3 O CH3 CH3

4,6 g (15 mmol) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-1,5-tetramethylen-pyrrolldin-2,4-dion werden in 50 ml abs. THF suspendiert und mit 1,22 ml (15 mmol) abs. Pyridin und 2,54 ml (15 mmol) Ethyl-diisopropylamin versetzt. Dazu tropft man bei 0°-10° C 1,94 ml (15 mmol) 3-Chlorpivaloylchlorid gelöst in 5 ml abs. THF und rührt 30 Min. nach. Der Niederschlag wird abfiltriert, die Lösung im Vakuum einrotiert und der Rückstand an Kleselgel mit Cyclohexan/Essigester 1:1 chromatographiert.

Durch Kristallisation aus Ether/n-Hexan erhält man 3,93 g (70% der Theorie) 4-(3-Chlorpivaloyloxy)-3-(2,4,6-trimethylphenyl)-1,5-tetramethylen-3-pyrrolin-2-on von Schmp. 102°C.

## Beispiel 3

C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-0 C<sub>1</sub>

4,47 g (15 mmol) 3-(2,4-Dichlorphenyl)-1,5-tetramethylenpyrrolidin-2,4-dion werden in 50 ml abs. THF mit 1,22 ml (15 mmol) abs. Pyridin versetzt. Bei 0° C-10° C werden 2,44 g (15 mmol) Chlorameisensäureethoxyethylester gelöst in 5 ml abs. THF zugetropft und 30 Min. nachgerührt. Nach Abfiltrieren des Niederschlages wird das Filtrat im Vakuum einrotiert, der Rückstand an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 1:2 chromatographiert und aus Ether/n-Hexan kristallisiert.

Ausbeute: 5,2 g (83,7% der Theorie) 4-Ethoxyethyl-oxycarbonyloxy-3-(2,4-dichlorphenyl)-1,5-tetramethylen-3-pyrrolin-2-on vom Schmp. 80 °C.

In entsprechender Weise zu den Herstellungsbeispielen und gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die in den folgenden Tabellen 1-3 formelmäßig aufgeführten 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion(e)-Derivate der Formel (la) - (lc).

50

10			Fp. °C	)218	>230	228	)230	174	202	208	230	210	)230	228	>230	227	)230		
15																			
20			E	1	-	-	-	73	2	8	~	8	8	7	· N	8	~	73	63
25		( e	ے			H <sub>3</sub>	H <sub>3</sub>					H3	H3		_	-	_	H <sub>3</sub>	-
30		٠. ۲	Z	ţ	Ð-9	5-CI	I⊃-9	1	1	1	4-9	2-CI	17-9	5 F	2-C	)-9	<b>9</b> -0	€+2-9	J-9
35		×	, Y	ເວ	×	снз	CH <sub>3</sub>	=	ប	CI	I	снз	CH <sub>3</sub>	CF3	CF3	CF3	CF3	×	I
40		<b>E C</b>																	
45	1e 1	(CH <sub>2</sub> ) <sub>m</sub>	×	ເລ	ຜ	CH3	СНЗ	CI	íz.	CI	Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	íz.	.· IE.	Œ,	ប៊	CH <sub>3</sub>	СНЗ
50	Tabelle 1		Bep. Nr.	4	S	9	7	8	6	10	11	12	13	14	15		17	18	19

5 10 16 20 25		Z <sub>n</sub> m Fp. °C	3-CH <sub>3</sub> 2	73		6-CH <sub>3</sub> 2	81			3-CH <sub>3</sub> 2	3.5-di-Cl 2 )230	2	N	6-F 2 207	6-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> 2 )230	2	3.6-di-CH <sub>3</sub> 2 )230	
35	(Sunz	¥	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	t-C4H9	Íz.	СНЗ	t-C4H9	×	I	ដ	ĹĿ,	СНЭ	1-C3H7	I	CH <sub>3</sub>	
45	<u>1</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	cı	C1	CJ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	i-C3H7	CH <sub>3</sub>	СНЗ	
50	Tabelle 1	Bsp. Nr.	20	21	22	23	24	25	26	27	28	53	30	31	32	33	34	

			Fp. °C	a a	-	-	-	0		8	-	-	para)	82	
5			ĮF.	6	ဆ	Ö	- Ö1	æ		10	Öı	Ö	Öı	80	
10			R1	CH <sub>3</sub> -	-нэ <sup>2</sup> (сн <sup>3</sup> )	-э <sup>E</sup> (Енэ)	)2-CH-C(CH <sub>3</sub> )2	CH3-	-нэ <sup>2</sup> (Енэ)	-э <sup>с</sup> (сн <sup>3</sup> )	)2CH-C(CH3)2-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> С-сн <sup>2</sup> -	(СН <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> С=СН-		3
15							(сн3				(сн3				
20	,														
			E	1	-	-	-	-	-	~	_	-	-	-	
25		(1P)													
30			Zn	1	1:	ı	ı	6-C1	(D-9	(D-9	(P-C)	6-C1	6-C1	6-C1	
35	×	الم الم				_	_								
			<b>*</b>	ជ	ວ	ប	ប	I	I	I	=	I	I	<b>=</b>	
40	12	E C		<b>—</b>	_	7	_	-	_	_	_			=	
	01	<b>)</b>	×	υ	ט	U	ပ	·	ບ	Ü	Ü	O	O	ບ	
45	Tabelle		Bsp. Nr.	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	

5		Fp. °C	98	143	őı		ດູາ				Öı		Öı	
10		R1			H <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> С-	<sup>2</sup> СНС(СН <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> -	H <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	$(CH_3)_2CH^-(CH_3)_2^-C^-$	C4H9-CH-	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>
15		_	5	C1-	ט	•	٦	(CH <sup>3</sup> )	υ	J	•	(CH <sub>3</sub> )	C4H9	
25		E	1	<del>-</del>		-	-	~	•	-		-		
30		Zn	6-C1	10-9	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	EHJ-9	€-сн³	€-СН3-9	6-CH <sub>3</sub>	€+CH³	
35	ortsetzung)	٨	Ħ	* *	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЭ	
40	e 2 (Fort	×	ប		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	
45	Tabelle 2 (F	Bsp.	47	48	49	20	51	25	23	54	22	26	22	

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	ğ1	ΰı	Ö1	<b>1</b> 0	βı	105	ðι	βı	Ğ1
10			CH2-	H <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	H-CH <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЭ	снз
15		R1	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	CH2=CH(CH2)7	(сн3)2-сн-сн2	12.45 H365	CH <sub>3</sub>	22 	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C-0	
20											
25		E	#	****	=	-	#	#	-	<b>~</b>	=
30		2 <sub>n</sub>	€HЭ-9	6-CH3	€н⊃-9	€-СН <sup>3</sup>	€н2-9	6-сн3	6-СН3	6-сн3	6-сн3
35	etzung)	Y	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	снэ	CH <sub>3</sub>	снз	снэ
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЭ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снэ	СНЭ	СНЗ	СНЗ
45	Tabelle	Bsp. Nr.	58	29	09	61	62	£9	64	<b>59</b>	99

	•	Fp. °C	ð1	105	ðι	őı	120	Ď1	115
5		F.				CH3	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	•
10		-	н <sub>3</sub> с√ Н <sub>3</sub> с Н <sub>3</sub> с	-S-CH <sub>2</sub> -	C2H5-0_XCH3	)2-0-2(		K	NON
15		R1	H <sub>3</sub> C	H³C	C2H5-0	H <sub>3</sub> C-0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0-		•	•
20		E			=	H <sub>3</sub>		-	
25		_							
30		Z <sub>n</sub> .	6-сн3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€ +СН3
35	etzung)	<b>*</b>	снз	CH <sub>3</sub>	снз	Енэ	снэ	CH3	CH <sub>3</sub>
40	<u> Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЗ	снэ	СНЗ	СНЭ
45	Tabelle	Bsp.	29	89	69	70	71	72	73

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	106	120	ðı	ĝ	73
10					5		
15		R1	NO2	O <sub>2</sub> N	$\smile$	ี่ จึ∕	<b>C1</b>
20		æ	#	***	<b>#</b>		<b>~</b>
25							
30		2 <sup>n</sup>	6-СН3	6 - CH <sub>3</sub>	€-СН3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>
35	etzung)	<b>&gt;-</b>	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снэ
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	снз	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ
45	Tabelle	Bsp. Nr.	74	75	92	77	78

. 5		Fp. °C	118	108	. <b>Q1</b>	122	102
10			EH3 1	<u>-</u>	<u> </u>	OCH3	<u>.</u>
15		R		Hand	H <sup>3</sup> C		H <sub>3</sub> C0
20		E		<del></del>	<b></b>	<b>~</b>	-
25				·			
30		Zn	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	е-сн3
35	setzung)	<b>-</b>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	. CH <sub>3</sub>
45	Tabel	Bsp.	. 79	80	81	82	<b>83</b>

EP 0 355 599 A1

5	٠	Fp. °C	Ğ1	120	•		_	Ď1	125
10					CH-	- Z-c-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> C1	CH2-CH2C1
15		R1	H <sub>3</sub> co	CHO	E D		(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	H <sup>3</sup> C	H <sub>3</sub> C
20		E		8			8	. ~	N
25	-								
30		2 <sup>n</sup>	£н2-9	ı	ı	1	•	ı	;
35	etzung)	<b>&gt;</b>	снэ	ច	ប	ວ	ច	ិទ	ប
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CI	ច	ច	CI	ច	Ü
45	Tabelle	Bsp.	84	85	98	87	88	88	90

5		Fp. °C	120	82	1		126	150	150	×CH <sub>3</sub> 106	
10		R1	CH3-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	-2 <sup>E</sup> (CH <sub>3</sub> )	$(CH_3)_2 CH - C(CH_3)_2$	СН3-8-СН2-	CCH <sub>3</sub>	cı-	У0 О-2 <sup>E</sup> H	
20		E	. 73	73	8	73	7	N	0	0	
30		Zn	12-9	6-C1	6-61	12-9	6-C1	6-61	6-C1	6-61	
35	setzung)	<b>A</b>	æ	Ŧ	Ξ	I	×	×	<b>=</b>	æ	
40	<u> Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	C	CJ	ប	CJ	ដ	ច	ົວ	ប	
45	Tabelle	Bsp.	91	92	93	94	95	96	26	86	

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	130	107		107	. 105	126	114
10			CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	о-сн3	\ <u></u>	., де се	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
15		R	76 н о- о€н	C2H50 H3C	H <sub>3</sub> C-0	73°E	(H³C	- C1	ę ę
20		E	2 H	υ N		~	73	8	N
25		-				.,	••	••	
30		z <sub>n</sub>	12-9	6-61		6-C1	6-61	6-C1	<b>6-</b> C1
35	tzung)	<b>&gt;-</b>	×	æ		×	×	×	x
40	(Fortsetzung)	×	ເວ	ប		CI	CJ		C1
45	Tabelle 2	•							
	Ta	Bep.	100	101		102	103	104	105

5		Fp. °C	βı	136	Öı	ďı	122	Q.	ģ
10		R1	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0~	CH3	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	< ()	сн <sub>2</sub> =сн(сн <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	CH <sub>3</sub>
15			#	~	<b>*</b> *	•	<b>C1</b>	CH <sub>2</sub> =	715
25		E	7	0	0	73	0	Ν.	8
30		u <sub>Z</sub> .	(2-9	12-9	6-C1	6-C1	6-C1		6-C1
35	tzung)	¥	Ŧ	×	×	×	×	×	¥
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	CI	ü	C1	ប	CJ	្ ប	CI
. <b>45</b>	Tabelle	Bap.	106	107	108	109	110	111	112

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C		ດາ	. 201	Ğı	δı	9	۵ı	δı	δı	۵ı
10			C C		(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	•	(СН <sub>3</sub> ) <sup>2</sup> СН-	(CH <sub>3</sub> )3C-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -С-		(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН-	-Э <sup>Е</sup> (ЕНЭ)
15		R1	H <sub>2N</sub>	CH <sub>3</sub> -	H)	CH3-	H)	CH	(СН <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> СІ	CH3-	(CH	CCH
20		æ	8	8	8	~	Λ1	8	~	8	0	8
25		<b>G</b>		•	••	,,	,,	•	••	•	•	••
30		2 <sub>n</sub>	6-C1	6-F	4-9	1.	ì	ı	I	1	ı	ı
35	(Fortsetzung)	- <b>&gt;-</b>	æ	×	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЭ	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9
40		×	ទ	CI	ប	снз	CH <sub>3</sub>	СН3	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3
45	Tabelle 2	Bsp.	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122

5		Fp. °C	102	88	103	Ö		Öı	Öı	93	68
10		R1	снз	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	-2 <sup>E</sup> (EH2)	-3 <sup>2</sup> (CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> CH-(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> C-	С <sub>4</sub> Н <sub>9</sub> СН-       С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> -	-нэ <sup>г</sup> (Енэ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с-
20		E	N	8	. N	2 (СН	0	0	2	7	2 (СН
30		Zn	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	s-cH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€н2-9	6-CH <sub>3</sub>
35	setzung)	<b>.</b>	CH3	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЭ
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle	Bsp.	123	124	125	126	127	128	129	130	131

## EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	ů1	93	Öı 🤅	100	Ö	100	22
10			с <sub>4</sub> н9-сн- 62н5	CH3S-CH2-	C2H5-0-CH2-	CH <sub>3</sub>	<sup>Н3</sup> С×СН3	C2H5	· CH3
15		R.	C4H	CH <sub>3</sub>	CZH	9^P	H <sub>3</sub> C-0	p^p	H <sub>3</sub> C-0 H <sub>3</sub> C
20		E	N	7	N	N	~	0	8
25					•				
30 .		Z	•-CH3-9	€-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	е-сн <sup>3</sup>	€н⊃-9
35	etzung)	<b>&gt;</b>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH3
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle	Bsp.	132	133	134	135	137	138	139

5		Fp. °C	7.1	őı	108	112	<b>8</b>	103
10		R¹	н <sub>5</sub> с <sub>20</sub>	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>	(H <sup>3</sup> C-0-CH <sup>2</sup> ) <sup>3</sup> C-	C17	F Cens	And the second s
20		E	N	8	8	N	8	8
25		=			••	••		•
30	٠.	2 <sup>n</sup>	€СН3	6-сн3	€н⊃-9	6 -CH <sub>3</sub>	€-сн³	€+2-9
35	setzung)	<b>&gt;-</b>	снэ	СНЗ	снз	СНЭ	СНЗ	CH <sub>3</sub>
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×.	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	снз	СНЭ	снз
45	Tabel 1e	Bsp.	139	140	141	142	143	144

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C		110	ů	őı		<b>.</b> .	118
10		1	15		CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> )8-	ر أ	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -		No.
15		R1		\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	сн2=сн	H <sub>3</sub> C	H)	C1	
20		E		8	8	8	0	N	8
25									
30		v <sub>z</sub>		6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	€н2-9	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3
35	(Fortsetzung)	<b>&gt;-</b>		снэ	снз	CH3	Енэ	снз	Енэ
40	20	×		снэ	CH3	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
<b>45</b>	Tabelle	Bsp.		145	146	147	148	149	150

5		Fp. °C	147	88	75	86	117
10				1	er 1	1	4
15		R1	No <sub>2</sub>	OZN	2	Q <sup>2</sup>	C1
20		·	N	8	<i>r</i> v	8	N
25		E	N	8	10	(4	
30		Zn	€Hጋ−9	€н2-9	• - CH <sub>3</sub>	€н⊃-9	е-сн <sup>3</sup>
. 35	etzung)	<b>&gt;-</b>	СН <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	<u> [abelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЭ	снз	CH <sub>3</sub>
45	rabel 1e	Bsp. Nr.	151	152	153	154	155

EP 0 355 599 A1

5		Fp. OC	84	96	125	147	. 86
10		R¹	CH <sub>3</sub>	E C		OCH3	0-CH <sub>3</sub>
15		Ľ		5~	H <sub>3</sub> C		
20		E	N	. ~	8	8	8
25							
30		2 <sub>n</sub>	6-сн <sub>3</sub>	6-СН3	е-СН3	6-СН3	6-сн3
35	Fortsetzung)	+	CH3	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40 ·	e 2 (For	×	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 2 (	Bsp.	156	157	158	159	160

5		Fp. °C	102	<b>8</b>	Öı	103	βı
10				6ноо	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	× 5	15 × 15 × 15 × 15 × 15 × 15 × 15 × 15 ×
15	-	R1	H <sub>3</sub> CO				£ 1
20		E	N	8	N	8	N
25							
30 .	•	Zn	€H⊃-9	€н⊃-9	е-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн <sub>3</sub>
35	setzung)	٠.	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СН3
45	Tabelle	Bsp. Nr.	161	162	163	164	165

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	δı	123	172	122	133	128	125	178	85	110	Ğ1	δ1 ·	109
10			CH <sub>3</sub>	·_	-5	-b_	· -	-b	· -	-b		-5	<u></u>	-5	
15		R1	H <sub>3C</sub> H	CH	(CH <sub>3</sub> )	(CH <sub>3</sub> )	CH	(CH <sub>3</sub> )	CHO	(CH <sub>3</sub> )	CH	(CH <sub>3</sub> )	H	(CH <sub>3</sub> )	CH <sub>3</sub> -
20															
25		E	N	73	73	73	8	8	73	2	8	63	73		63
30		2n	€н⊃-9	10-9	6-C1	6-F	6-C1	6-C1	$6-i-C_3H_7$	6-i-C3H7	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-F	년~9	€-сн3
35	(Fortsetzung)	۲	С <b>Н3</b>	ເວ	C1	$cF_3$	CF3	CF3	i-C3H7	i-C3H7	įr,	ĺs.	СНЭ	CH <sub>3</sub>	t-C4H9
40		×	сн3	េ	C	CJ	CJ	ប	i-C3H7	i-C3H7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 2	Bsp.	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178

45	40	35	30	20	10	5
				•		
Tabelle 2	_	Fortsetzung)				
Ввр.	×	<b>&gt;</b>	Z <sub>n</sub>	E	n 1	Fo. °C
Nr,			•			
179	CH3	t-C4H9	6-СН3	2	-нэ²(снз)	9.5
180	CH <sub>3</sub>	t-CaH9	€-СН3	8	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	161
181	CH <sub>3</sub>		€-сн³	8	$(CH_3)_2CH^2C(CH_3)_2^2$	66
182	ប	H	3.6-di-C1	8	. CH3-	127
183	ເວ	×	3.6-di-C1	0	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	
184	CH3		3.5-di-CH <sub>3</sub>	7	CH3-	120
185	CH <sub>3</sub>		3.5-di-CH3	73	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	•
186	CH <sub>3</sub>		3.6-di-CH3	8	CH3-	
187	.CH3	CH <sub>3</sub>	3.6-di-CH3	8	-2 <sup>c</sup> (CH <sub>3</sub> )	44
188	· CH3		3.5.6-tri-CH <sub>3</sub>	7	CH <sub>3</sub> -	
189	CH <sub>3</sub>		3.5.6-tri-CH3	73	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	
190	CH3	CH3	3-Br,6-CH3	8	CH <sub>3</sub> -	ďι
191	CH3.	CH <sub>3</sub>	3-Br,6-CH3	8	-H2(CH3)	
192	СНЭ	CH <sub>3</sub>	3-Br,6-CH3	8	-э <sup>E</sup> (СН <sup>3</sup> )	ðι
193	CH <sub>3</sub>	CH3	3-Br,6-CH3	~	<sup>-2</sup> (сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> -	ď

# EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	:36	79	98
10		R1	CH <sub>3</sub> -	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	-э <sup>ё</sup> (Енэ)
20		-		•	•
25		æ	3	3	3
<b>30</b>		Zn	tri-CH	tri-CH	tri-CH3
35	Fortsetzung)	Y	СНЭ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	<u>Tabelle 2</u> (For	×	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>
	Tabel	Bsp. Nr.	194	195	196

55 ·

5				Fp. °C				115	92		ď1	Ö1
10					(СН <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> СН-	<u> </u>	ı	(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> -с-сн <sub>2</sub> -	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> 0	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -	н <sub>3</sub> с-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн- сн <sub>3</sub>
15				R <sup>2</sup>	H))		CH3-	CCH	(Сн	H <sup>2</sup> C	HO)	H³c
20												
25			(Ic)	E	_ <del>****</del> *	<b>-</b>	-	-	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>~</b>	1
30		•	,Zn	Z <sub>n</sub>	1	t	6-C1	(P-C1	6-C1	(P-C)	6-C1	
35		;		, <b>-</b>	C1	C]	x	×	×	x	æ	×
40	ന്ദ	0=0	(CH <sub>2</sub> )m	×	ច	CI	ü	ប៊	CI	CJ	ច	ប
45	Tabelle 3		-	Bsp.	197	198	199	200	201	202	203	204

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	80	46						
10			(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН-СН-	н <sub>5</sub> с <sub>2</sub> -сн-   Сн <sub>3</sub>	<u> </u>	3)2CH-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -	<sup>Н</sup> 5 С2 - СН - СН3 СН3	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0	<u></u>
15		R <sup>2</sup>	СН	H <sup>2</sup> C		H)	H))	HSC	HSC	
20									-	
25		æ	<b>~</b>	#	-	-	#	1	<b>#</b>	<b>H</b>
30		Zu	6-61	6-61	6-C1	5-CH <sub>3</sub>	S-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	S-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>
35	etzung)		I	×	×	СНЭ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЗ
40	Tabelle 3 (Fortsetzung)	×	ប	ប	C1	CH <sub>3</sub>	СНЭ	Енэ	CH <sub>3</sub>	СНЗ
45	Tabelle	Bsp. Nr.	205	206	207	208	209	210	211	212

5		Fp. °C	δı	ðı,	54	δı	95	Ġ1	βı	βı	86
10		2	CH <sub>3</sub> -	2H5-	н <sub>3</sub> )сн-	н3)2сн-сн2-	н <sub>5</sub> с <sub>2</sub> -сн- Сн <sub>3</sub>	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0	<u>=</u>	-2 <sup>E</sup> (EH3)	сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> сн- сн <sub>3</sub>
15		R <sup>2</sup>	5	ΰ		<u>ט</u>	H <sub>S</sub> (	H <sub>S</sub>		Ö	H)
20		E	•••	<b>1</b>		<b></b>	<del></del>		-	<b>~</b>	-
25											
30		2 <sup>n</sup>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	€н⊃-9	€-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	setzung)	<b>&gt;</b>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	снэ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СН <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	Tabelle 3 (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	CH <sub>3</sub>	CH3
45	Tabell	Bsp.	213	214	215	216	217	218	219	220	221

5		Fp. º C	ðı	H <sub>3</sub> du						121	108	100
10			- <sup>2</sup> но-о <sup>£</sup> (£но)	сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -сн-сн <sub>2</sub> й	-нэ <sup>2</sup> (Енэ)	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -		C2H5-0-C2H4-0-C2H4-	ı	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> снсн <sup>2</sup> -	<sup>Н</sup> 5С2-СН- СН3
15		R <sup>2</sup>	CCH	(CH	CCH	HO)		C2H5-0-C	H <sub>3</sub> C-	HO)	H)	н <sup>2</sup> С
20				_	8	~	8	73	73	8	73	0
25		E	-	-	.,		••	•	•	,,	•	
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	€-СН3	ı	i	•	t	(P-C1)	6-C1	6-C1	6-C1
35	(Fortsetzung)	<b>&gt;</b>	снз	CH <sub>3</sub>	ເາ	C1	CJ	CJ	<b>=</b>	x	I	×
40		×	снз	CH3	ប	C]	ប	C1	CI	ប	CI	: :
45	Tabelle 3	Bsp. Nr.	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231

		Fp. °C	δı	Ğ1	138						
5		Ψp		<b>\</b>				, 'N		\	
10				>	1		2CH-	гсн-сн	н <sub>5</sub> с <sub>2</sub> -сн- Сн <sub>3</sub>	<b>\</b>	$\downarrow$
15		R <sup>2</sup>	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0	H5C2-0		H <sub>3</sub> C-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(CH <sub>3</sub> )	H5C2-	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0	
20						•				•	
25		E	8		8	73	<b>.</b> 73	7	0	N	8
						m	m	m	m	e	Ö
30		Zn	6-61	1 <b>2-9</b>	<b>1</b> 2-9	5-CH <sub>3</sub>	S-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	s-ch <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub> .
35	ng)					m	n	က	e	<u>_</u> e	_m
	tsetzu	<b>&gt;-</b>	I	×	×	Ü	3	CH3	<b>5</b>	CH3	CH3
40	<u> Tabelle 3</u> (Fortsetzung)	×	ច	ច	C1	СНЗ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>
45	elle :			_	_	10	.0		•	•	
	Tab	Bsp.	232	233	234	235	236	237	238	239	240

EP 0 355 599 A1

5		Fp. °C	105	102	βı	ğı	βı	βı	βı	110	109	ů1
10		R <sup>2</sup>	H <sub>3</sub> c-	C2H5-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	<sup>Н</sup> 5 С2 - СН- СН <sub>3</sub>	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -0	\ \ \ \ \ \ \		-эё(снз)	сн <sub>3</sub> - (сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн   СН <sub>3</sub>
15		ш,	a a	ບັ	. 3		Ħ,	ž'	H5C2-0	~	٤	Ċ
20		E	8	N	8	73	8	73	0	8	83	
26												
<b>30</b>		Zn	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	е-сн3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€-СН3	6-СН3
35	(Fortsetzung)		CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	0	×	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle	Bsp.	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250

5		Fp. °C	ĝ,	δı	142	. <b>Q</b>	ďı
10		R <sup>2</sup>	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн-	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>£</sup> (Енэ)	(#)	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн- С <sub>2</sub> нз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-
20		E	N	0	N	0	8
25		Zn	€-сн³	€-сн <sup>3</sup>	€-сн³	ı	€-СН3
35	ortsetzung)	۲	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	t-C4H9	Ĺz.
40	B 3 (Forte	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	сн3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3 (F	Bsp.	251	252	253	254	255

Beispiel 256

55

15

5

2,57 g (10mMol) 3-(2,4,6-Trimethyl-phenyl)-1,5-trimethylen-pyrrolidin-2,4-dion werden in 50 ml absoluten THF (Tetrahydrofuran) suspendiert und anschließend Dimethylamin durchgeleitet, bis die Gasaufnahme beendet ist. Nach dem Rotationsverdampfen des THF wird Im Vakuum bei 70°C getrocknet. Ausbeute: 2,69 g (89,7 % der Theorie) Fp. 62°C

In entsprechender Weise wurden Verbindungen der Formel (Id) hergestellt:

$$(CH_2)_n \xrightarrow{O}_N X_n Y \qquad (Id)$$

25

Tabelle 4

30

Bsp. Nr.	×	Y	∠ <sub>n</sub>	m	A	rp. C
257	CH₃	CH₃	CH₃	1 1	Na <sup>⊕</sup>	<230
258	CH₃	CH₃	CH₃		NH₃ <sup>⊕</sup>	228

35

40

#### Zwischenprodukte

Beispiel 5

45

50

Zu 182 ml (1,157 Mol) Pipecolinsäureethylester und 162 ml (1,157 Mol) Triethylamin in 1.200 ml absolutem Tetrahydrofuran (THF) tropft man bel 0 bis 10 °C 223 g (1,125 Mol) Mesitylenessigsäurechlorid und rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur nach. Nach Einrühren in 5 l Eiswasser und 500 ml 1 N HCl wird das Produkt abgesaugt, mit Wasser nachgewaschen und bel 50 °C im Vakuum über P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> getrocknet. Man erhält 342,3 g (95,2 % der Theorie) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-piperidin-2-carbonsäureethylester.

# Beispiel 37

O CH3
CH3
CCH3

Zu 115 g (1 Mol) L-Prolin in 1 l Wasser gibt man 20 g (0,5 Mol) NaOH-Plätzchen. Bei einer Temperatur unter 40°C werden synchron 60 g (1,5 Mol) NaOH in 300 ml Wasser und 197,6 g (1 Mol) Mesitylenessigsäurechlorid zugetropft und 1 Stunde nachgerührt. Anschließend wird bei 5 bis 20°C mit konzentrierter Salzsäure angesäuert, das Produkt abgesaugt und im Vakuum bei 70°C über P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> getrocknet.

Ausbeute: 262 g (95,3 % der Theorie) N-2,4,6-Trimethylphenylacetylprolin Fp. 156 C

# Beispiel 26

10

20

25

30

CH3
CCH3

137, 5 g (0,5 Mol) N-2,4,6-Trimethylphenylacetyl-prolin werden in 500 ml Methanol gelöst. Nach Zugabe von 73 ml (0,55 Mol) Dimethoxypropan und 4,75 g (25 mMol) p-Toluolsulfonsäure-monohydrat erhitzt man 2 Stunden unter Rückfluß. Nach Einrotieren wird der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen, mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, dle Methylenchlorid-Phase getrocknet und einrotiert. Nach Umkristallisieren aus Methylenchlorid/Methyl-tert.-butylether/n-Hexan wurden 107,9 g (74,7 %) N-(2,4,6-Trimethylphenylacetyl)-pyrrolidin-2-carbonsäuremethylester erhalten. Fp. 74 °C.

Die Wirkstoffe eignen sich zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise Arthropoden und Nematoden, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

<sup>45</sup> Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus differentialis, Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia.

Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Plesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum,

Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varivestis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

30 Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodorus spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp.,

Zu den pflanzenparasitären Nematoden gehören Pratylenchus spp., Radopholus similis, Ditylenchus dipsaci, Tylenchulus semipenetrans, Heterodera spp., Meloidogyne spp., Aphelenchoides spp., Longidorus spp., Xiphinema spp., Trichodorus spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

Charakteristisch für die erfindungsgemäßen Verbindungen ist, daß sie eine selektive Wirksamkeit gegen monokotyle Unkräuter im Vor- und Nachlaufverfahren (Pre- und Postemergence) bei guter Kulturflanzenverträglichkeit aufweisen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panlcum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch kelneswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Dabei zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe neben einer hervorragenden Wirkung gegen Schadpflanzen gute Verträglichkeit gegenüber wichtigen Kulturpflanzen, wie z. B. Weizen, Baumwolle, Sojabohnen, Citrusfrüchten und Zuckerrüben, und können daher als selektive Unkrautbekämpfungsmittel eingesetzt werden.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als 15 flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden. Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden Herbiziden oder Fungiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

50

Die erfindungsgemäß verwendbaren Wirkstoffe eignen sich auch zur Bekämpfung von Milben, Zecken usw. auf dem Gebiet der Tierhaltung und Viehzucht, wobei durch die Bekämpfung der Schädlinge bessere Ergebnisse, z.B. höhere Milchleistungen, höheres Gewicht, schöneres Tierfell, längere Lebensdauer usw. erreicht werden können.

Die Anwendung der erfindungsgemäß verwendbaren Wirkstoffe geschieht auf diesem Gebiet in bekann-

ter Weise wie durch orale Anwendung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Granulaten, durch dermale bzw. äußerliche Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen), Aufgießens (pour-on and spot-on) und des Einpuderns sowle durch parenterale Anwendung in Form beispielsweise der Injektion sowie femer durch das "feed-through"-Verfahren. Daneben ist auch eine Anwendung als Formkörper (Halsband, Ohrmarke) möglich.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) weisen antimikrobielle, insbesondere starke antibakterielle und antimykotische Wirkungen auf. Sie besitzen ein sehr breites antimykotisches Wirkungsspektrum, insbesondere gegen Dermatophyten und Sproßpilze sowie biphasische Pilze, z.B. gegen Candida-Arten wie Candida albicans, Epidermophyton-Arten wie Epidermophyton floccosum, Aspergillus-Arten wie Aspergillus niger und Aspergillus fumigatus, Trichophyton-Arten wie Trichophyton mentagrophytes, Microsporon-Arten wie Microsporon felineum sowie Torulopsis-Arten wie Torulopsis glabrata. Die Aufzählung dieser Mikroorganismen stellt keinesfalls eine Beschränkung der bekämpfbaren Keime dar, sondern hat nur erläuternden Charakter.

Als Indikationsbeispiele in der Humanmedizin können beispielsweise genannt werden:

Dermatomykosen und Systemmykosen durch Trichophyton mentagrophytes und andere Trichophytonarten. Microsporonarten sowie Epidermophyton floccosum, Sproßpilze und biphasische Pilze sowie Schimmelpilze hervorgerufen.

Als Indikationsgebiet in der Tiermedizin können beispielsweise aufgeführt werden:

Alle Dermatomykosen und Systemmykosen, insbesondere solche, die durch die obengenannten Erreger hervorgerufen werden.

Zur vorliegenden Erfindung gehören pharmazeutische Zubereitungen, die neben nicht toxischen, inerten pharmazeutisch geeigneten Trägerstoffen einen oder mehrere erfindungsgemäße Wirkstoffe enthalten oder die aus einem oder mehreren erfindungsgemäßen Wirkstoffen bestehen.

Zur vorliegenden Erfindung gehören auch pharmazeutische Zubereitungen in Dosierungseinheiten. Dies bedeutet, daß die Zubereitungen in Form einzelner Teile, z.B. Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen, Suppositorien und Ampullenvorliegen, deren Wirkstoffgehalt einen Bruchteil oder einem Vielfachen einer Einzeldosis entspricht. Die Dosierungseinheiten können z.B. 1,2,3 oder 4 Einzeldosen oder 1/2, 1/3 oder 1/4 einer Einzeldosis enthalten. Eine Einzeldosis enthält vorzugswelse die Menge Wirkstoff, die bei einer Applikation verabreicht wird und die gewöhnlich einer ganzen, einer halben oder einem Drittel oder einem Viertel einer Tagesdosis entspricht.

Unter nicht toxischen, inerten pharmazeutisch geeigneten Trägerstoffen sind feste, halbfeste oder flüssige Verdünnungsmittel, Füllstoffe oder Formulierungshilfsmittel jeder Art zu verstehen.

Als bevorzugte pharmazeutische Zubereitungen seien Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen, Granulate, Suppositorien, Lösungen, Suspensionen und Emulsionen, Pasten, Salben, Gele, Cremes, Lotions, Puder oder Sprays genannt.

Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen und Granulate können den oder die Wirkstoffe neben den üblichen Trägerstoffen enthalten, wie (a) Füll- und Streckmittel, z.B. Stärken, Milchzucker, Rohrzucker, Glucose, Mannit und Kieselsäure re, (b) Bindemittel, z.B. Carboxymethylcellulose, Alginate, Gelantine, Polyvinylpyrrolidon, (c) Feuchthaltemittel, z.B. Glycerin, (d) Sprengmittel, z.B. Agar-Agar, Calciumcarbonat und Natriumcarbonat, (e) Lösungsverzögerer, z.B. Paraffin und (f) Resorptionsbeschleuniger, z.B. quarternäre Ammoniumverbindungen, (g) Netzmittel, z.B. Cetylalkohol, Glycerinmonostearat, (h) Adsorptionsmittel, z.B. Kaolin und Bentonit und (i) Gleitmittel, z.B. Talkum, Calcium- und Magnesiumstearat und feste Polyethylenglykole oder Gemische der unter (a) bis (i) aufgeführten Stoffe.

Die Tabletten, Dragees, Kapsein, Pillen und Granulate können mit den üblichen gegebenenfalls Opakisierungsmittel enthaltenden Überzügen und Hüllen versehen sein und so zusammengesetzt sein, daß sie den oder die Wirkstoffe nur oder bevorzugt in einem bestimmten Teil des Intestinaltraktes, gegebenenfalls verzögert abgeben, wobei als Einbettungsmassen, z.B. Polymersubstanzen und Wachse verwendet werden können.

Der oder die Wirkstoffe können gegebenenfalls mit einem oder mehreren der oben angegebenen Trägerstoffe auch in mikroverkapselter Form vorliegen.

Suppositorien können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen wasserlöslichen oder wasserunlöslichen Trägerstoffe enthalten, z.B. Polyethylenglykole, Fette, z.B. Kakaofett und höhere Ester (z.B. C14-Alkohol mit C16-Fettsäure) oder Gemische dieser Stoffe.

Salben, Pasten, Cremes und Gele können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe enthalten, z.B. tierische und pflanzliche Fette, Wachse, Paraffine, Stärke, Tragant, Cellulosederivate, Polyethylenglykole, Silicone, Bentonite, Kieselsäure, Talkum und Zinkoxid oder Gemische dieser Stoffe.

Puder und Sprays können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe enthalten, z.B. Milchzucker, Talkum, Kieselsäure, Aluminiumhydroxid, Calciumsilikat und Polyamidpulver oder Gemische

dieser Stoffe, Sprays können zusätzlich die üblichen Treibmittel z.B. Chlorfluorkohlenwasserstoffe enthalten.

Lösungen und Emulsionen können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe wie Lösungsmittel, Lösungsverzögerer und Emulgatoren, z.B. Wasser, Ethylalkohol, Isopropylalkohol, Ethylcarbonat, Ethylacetat, Benzylalkohol, Benzylbenzoat, Propylenglykol, 1,3-Buty lenglykol, Dimethylformamid, Öle, insbesondere Baumwollsaatöl, Erdnußöl, Maiskeimöl, Olivenöl, Ricinusöl und Sesamöl, Glycerin, Glycerinformal, Tetrahydrofurfurylalkohol, Polyethylenglykole und Fettsäureester des Sorbitans oder Gemische dieser Stoffe enthalten.

Zur parenteralen Applikation können die Lösungen und Emulsionen auch in steriler und blutisotonischer Form vorliegen.

Suspensionen können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe, wie flüssige Verdünnungsmittel, z.B. Wasser, Ethylalkohol, Propylalkohol, Suspendiermittel, z.B. ethoxylierte Isostearylalkohole, Polyoxyethylensorbit- und -sorbitanester, mikrokristalline Cellulose, Aluminiummetahydroxid, Bentonit, Agar-Agar und Tragant oder Gemische dieser Stoffe enthalten.

Die genannten Formulierungsformen können auch Färbemittel, Konservierungsstoffe sowie geruchsund geschmacksverbessernde Zusätze, z.B. Pfefferminzöl und Eukalyptusöl und Süßmittel, z.B. Saccarin enthalten.

Die therapeutisch wirksamen Verbindungen sollen in den oben angeführten pharmazeutischen Zubereitungen vorzugsweise in einer Konzentration von etwa 0,1 bis 99,5, vorzugsweise von 0,5 bis 95 Gew.-% der Gesamtmischung vorhanden sein.

Die oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen können außer den erfindungsgemäßen Wirkstoffen auch weitere pharmazeutische Wirkstoffe enthalten.

Die Herstellung der oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen erfolgt in üblicher Weise nach bekannten Methoden, z.B. durch Mischen des oder der Wirkstoffe mit dem oder den Trägerstoffen.

Zur vorliegenden Erfindung gehört auch die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe, sowie von pharmazeutischen Zubereitungen, die einen oder mehrere erfindungsgemäße Wirkstoffe enthalten, in der Human- und Veterinärmedizin zur Verhütung, Besserung und/oder Heilung der oben aufgeführten Erkrankungen.

Die Wirkstoffe oder die pharmazeutischen Zubereitungen können lokal, oral, parenteral, intraperitoneal und/oder rektal, vorzugsweise parenteral, insbesondere intravenös appliziert werden.

Im allgemeinen hat es sich sowohl in der Human- als auch in der Veterinärmedizin als vorteilhaft erwiesen, den oder die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in Gesamtmengen von etwa 2,5 bis etwa 200, vorzugweise von 5 bis 150 mg/kg Körpergewicht je 24 Stunden, gegebenenfalls in Form mehrerer Einzelgaben zur Erzielung der gewünschten Ergebnisse zu verabreichen.

Bei oralen Applikationen werden die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in Gesamtmengen von etwa 2,5 bis etwa 200, vorzugsweise von 5 bis 150 mg/kg Körpergewicht je 24 Stunden und bei parenteraler Applikation in Gesamtmengen von etwa 2,5 bis etwa 50, vorzugsweise von 1 bis 25 mg/kg Körpergewicht je 24 Stunden verabreicht.

Es kann jedoch erforderlich sein, von den genannten Dosierungen abzuweichenund zwar in Abhängigkeit von der Art und dem Körpergewicht des zu behandelnden Objektes, der Art und Schwere der Erkrankung, der Art der Zubereitung und der Applikation des Arzneimittels sowie dem Zeitraum bzw. Intervall, innerhalb welchem die Verabreichung erfolgt. So kann es in einigen Fällen ausreichend sein, mit weniger als der obengenannten Menge Wirkstoff auszukommen, während in anderen Fällen die oben angeführte Wirkstoffmenge überschritten werden muß. Die Festlegung der jeweils erforderlichen optimalen Dosierung und Applikationsart der Wirkstoffe kann durch jeden Fachmann aufgrund seines Fachwissens leicht erfolgen.

#### Beispiel A

50

Tetranychus-Test (resistent)

Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadlen der gemeinen Spinnmilbe

oder Bohnenspinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik (88).

## Beispiel B

10

5

#### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel: 5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtstell Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant.
Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge
des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in %
Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (13).

#### 30 Beispiel C

#### Post-emergence-Test

5 Lösungsmittel: 5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 I Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle.

45 Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (13).

50

### Beispiel D

55 Test mit Lucilia cuprina resistent-Larven

Emulgator: 35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether 35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Gewichtsteilen des oben angegebenen Gemisches und verdünnt das so erhaltene Konzentrat mit Wasser auf die jeweils gewünschte Konzentration.

Etwa 20 Lucilla cuprina res.-Larven werden in ein Teströhrchen gebracht, welches ca. 1 cm³ Pferdefleisch und 0,5 ml der Wirkstoffzubereitung enthält. Nach 24 Stunden wird der Abtötungsgrad bestimmt.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele eine stark ausgeprägte Wirksamkeit: 7, 54, 58, 62, 64, 67, 68, 213, 215, 216, 217, 222.

#### 10 Beispiel E

#### Test mit Psoroptes ovis

15 Emulgator: 35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether 35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Gewichtsteilen des oben angegebenen Gemisches und verdünnt das so erhaltene Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Etwa 10 - 25 Psoroptes ovis werden in 1 ml der zu testenden Wirkstoffzubereitung gebracht, die in Tablettennester einer Tiefziehverpackung pipettiert wurden. Nach 24 Stunden wird der Abtötungsgrad bestimmt.

Bie diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele eine stark ausgeprägte Wirksamkeit: 39, 55, 57, 62, 87, 89, 167, 201, 245.

#### 25

35

#### Beispiel F

# Antimykotische in-vitro-Wirksamkeit

#### Versuchsbeschreibung:

Die in-vitro-Prüfungen wurden mit Keiminokula von durchschnittlich 1 x 10<sup>4</sup> Keimen/ml Substrat durchgeführt. Als Nährmedium diente Yeast Nitrogen Base-Medium für Hefen und Kimmig-Medium für Schimmelpilze und Dermatophyten.

Die Bebrütungstemperatur betrug 37 °C bei Hefen und 28 °C bei Schimmelpilzen und Dermatophyten, die Bebrütungsdauer lag bei 24 bis 96 Stunden bei Hefen und 96 bis 120 Stunden bei Dermatophyten und Schimmelpilzen.

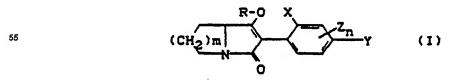
Die Beurteilung der Fungizide erfolgt durch Ausplattieren und erneutes Bebrüten voll gehemmter Ansätze, wobei fungizide Konzentrationen weniger als 100 Keime c.f.n. (colony forming unit) pro ml enthalten.

In diesem Test zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) gemäß den Herstellungsbeispielen 36, 40, 85, 91, 114, 116, 120, 167, 170, 174, 176, 178, 182, 184, 188, 194 eine stark ausgeprägte antimykotische Wirksamkeit.

#### **Ansprüche**

#### 50

# 1. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion(e)-Derivate der Formel (I)



```
in welcher
    X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,
    Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,
    Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,
5 m für eine Zahl von 1-4 steht,
    n für eine Zahl von 0-3 steht,
    R für Wasserstoff (la) oder die Gruppen -COR1 (lb),
    - C-OR2
10 oder A (Id) steht,
    worin A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,
    R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyal-
    kyl und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebe-
    nenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylaikyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phe-
15 noxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und
    R² für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloaikyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl
    und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
    sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).
         2. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (I) gemäß Anspruch 1,
    in welcher
    X für C1-C6-Alkvi, Halogen, C1-C6-Alkoxy steht,
    Y für Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl steht,
    Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,
    m für eine Zahl von 1-4 steht,
25 n für eine Zahl von 0-3 steht,
    R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
     -CO-R1
                 (lb),
     -CO-O-R2
                   (Ic)
    oder A (ld)
30 steht,
     in welchen
     A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,
     R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl, C1-C8-Alkoxy-C1-C8-
     alkyl, C1-C8-Alkylthio-C1-C8-alkyl, C1-C8-Polyalkoxy-C2-C8-alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das
35 durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-
     Halogenalkoxy-substituiertes Phenyi;
     für gegebenenfalls durch Halogen-, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy-, C1-C6-Halogenalkyl-, C1-C6-Halogenalkoxy-
     substituiertes Phenyl-C1-C6-alkyl steht,
40 für gegebenenfalls durch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C1-C6-alkyl steht,
     für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C₁-C₅-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C₁-C₅-Alkyl steht,
     R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-
     alkyl, C1-C8-Polyalkoxy-C2-C8-alkyl steht,
45 für gegebenenfalls durch Halogen-, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy-, C1-C6-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl
     sowie die enantiomeren Formen von Verbindungen der Formel (I).
         3. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (I) gemäß Anspruch 1,
     in welcher
50 X für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,
     Y für Wasserstoff, C_1-C_6-Alkyl, Halogen, C_1-C_4-Alkoxy, C_1-C_2-Halogenalkyl steht,
     Z für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,
     m für eine Zahl von 1-3 steht,
     n für eine Zahl von 0-3 steht,
55 R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
     -CO-R1
                 (ib),
     -CO-O-R2
     oder A (Id)
```

steht,

in welchen

A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammoniumion steht,

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls duch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,

gegebenenfalls für durch Halogen- und C1-C4-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C1-C5-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C1-C4-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C1-C5-alkyl steht,

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht.

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

4. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione der Formel (I) gemäß Anspruch 1,

20 in welcher

X für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,

Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,

Z für Methyl, Ethyl, I-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,

25 m für eine Zahl von 1-2 steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formeln

-CO-R1 (lb),

-CO-O-R2. (Ic)

30 oder A (ld)

steht.

55

in welcher

A für ein Metalikationäquivalent oder Ammoniumion steht,

R¹ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C¹-C¹₄-Alkyl, C²-C¹₄-Alkenyl, C¹-C₄-Alkoxy-C¹35 C₆-alkyl, C¹-C₄-Alkylthio-C¹-C₆-alkyl, C¹-C₄-Polyalkoxyl-C²-C₄-alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, I-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluor-methyl, Trifluormethoxy- substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy-C1-C4-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, substituiertes Phenyl steht,

50 sowie die enantiomerenrelnen Formen von Verbindungen der Formel (I),

5. Verfahren zur Herstellung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-(e)-Derivaten der Formel (I)

$$(CH_2)m \xrightarrow{R-O} X \xrightarrow{Z_n} Y \qquad (1)$$

in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

5 m für eine Zahl von 1-4 steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la), A (ld) oder für die Gruppen

-CO-R1 (ib) oder

-CO-O-R2 (lc)

10 steht,

20

25

in welchen

A für ein Metallkationäquivalent oder für ein Ammoniumlon steht,

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

R² für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

dadurch gekennzeichnet,

(A) daß man zum Erhalt der Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)_{m} \xrightarrow{HO} X$$

$$Z_{n}$$

$$(Ia)$$

worin

X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben,
 N-Acylaminosäureester der Formel (II)

$$(CH_2)_m$$

$$Z_n$$

$$(II)$$

40

35

in welcher

X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben

und

R3 für Alkyl steht,

45 in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

(B) oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Ib)

$$(CH_2)_{n} \xrightarrow{R^1-C-O} X$$

$$(CH_2)_{n} \xrightarrow{Z_n} Y$$

$$(Ib)$$

55

50

in welcher

R1, X, Y, Z sowie m und n die oben angegebene Bedeutung haben,

#### Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)_{m} \longrightarrow Z_{n} Y \qquad (Ia)$$

10 in welcher

5

X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben,

entweder

α) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

Hal- C -R' (III)

0

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht,

20 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

oder

B) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel(IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

30

35

45

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfals in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(C) oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Ic)

 $(CH_2)m \longrightarrow Z_n$ (Ic)

in welcher

POR2, X, Y, Z sowie m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)m \longrightarrow Z_n$$
 (Ia)

in welcher

50 X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Chlorameisensäureestern der allgemeinen Formel (V)

R2 - O - CO - CI (V)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat

- 5 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,
  - (D) oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (ld)

$$(CH^{5}) \stackrel{M}{\longrightarrow} O \stackrel{X}{\longrightarrow} X^{D}$$

$$\downarrow CH^{5} \stackrel{M}{\longrightarrow} O \stackrel{X}{\longrightarrow} X^{D}$$

in welcher X, Y, Z, A, m und n die oben angegebene Bedeutung haben,
Verbindungen der Formel (la)

$$(CH_2)m \xrightarrow{N} Y \qquad (Ia)$$

in welcher X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VIII) und (IX)

in welchen

25

35

40

45

50

5

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen

s und t für die Zahl 1 und 2 und

R5, R6, R7 und Y unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

- 6. Insektizide und/oder akarizide und/oder herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivat der Formel (I).
- 7. Verfahren zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolldin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) auf Spinnentiere und/oder Unkräutern und/oder deren Lebensraum einwirken läßt.
- 8. Verwendung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten der Formel (I) zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern.
- 9. Verfahren zur Herstellung von insektiziden und/oder akariziden und/oder herbiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
  - 10. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate gemäß Ansprüchen 1 bis 4 zur Bekämpfung von Mykosen.
  - 11. Antimykotische Mittel enthaltende 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate gemäß Ansprüchen 1 bis 4.
- 12. Verwendung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten gemäß Ansprüchen 1 bis 4 bei der Bekämpfung von Mykosen.
- 13. Verwendung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten gemäß Ansprüchen 1 bis 4 bei der Herstellung von Arzneimitteln zur Bekämpfung von Mykosen.
  - 14. Acylaminosäureester der Formel (II)

$$(CH_2)_{m} CH_2 Y$$

$$CH_2 Y$$

$$CH_2 Y$$

in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

5 m für eine Zahl von 1 bis 4 steht,

n für eine Zahl von 0 bis 3 steht und

R3 für Alkyl steht.

15. Verfahren zur Herstellung von Acylaminosäureestern der Formel (II)

10

15

$$(CH_2)_m$$

$$C$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

$$Z$$

in welcher

O X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

m für eine Zahl von 1 bis 4 steht,

n für eine Zahl von 0 bis 3 steht und

25 R3 für Alkyl steht,

dadurch gekennzeichnet, daß man entweder

a) Aminosäureester der Formel (VI)

30

35 in welcher

R3 für Alkyl und

m für die Zahl 1 oder 2 steht,

mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (VII)

40

$$\begin{array}{c} X \\ Y - \begin{array}{c} CH_2 \\ Z_n \end{array} \quad (VII)$$

45

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hai für Chlor oder Brom steht,

so acyliert,

oder daß man

b) Acylaminosäuren der Formel (Ila).

$$COOR^4$$

$$CH_2)_m$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$Z_n$$

$$CH_2$$

$$Z_n$$

in welcher
X, Y, Z, m und n die oben angegebene Bedeutung haben
und
R<sup>4</sup> für Wasserstoff steht,
verestert.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER TEILRECHERCHENBERICHT,
der nach Regel 45 des Europäischen Patentübereinkommens für das weitere Verfahren als
europäischer Recherchenbericht gilt

	EINSCHLÄG	GIGE DOKUMENTE			EP 89114789.4
Kategorie		nts mit Angabe, soweit erforde gebilchen Teile	rlich,	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
D,A	Beispiel 8, Verbin Tabelle 6	262 399  assung; Seite 1; Seite 29, T dung 4-o; Seit , Verbindung 3 Zeilen 10,11,5	24, abelle e 20, -n;	1,5, 10,14, 15	C 07 D 471/04 C 07 D 487/04 C 07 D 207/16 C 07 D 211/60 C 07 D 223/06 C 07 D 225/02 A 01 N 43/90 A 61 K 31/40
A	DD - A5 - 259 (HOECHST) * Zusammenf		6	5 <b>-</b> 9	A 61 K 31/40 A 61 K 31/445 A 61 K 31/55 //(C 07 D 471/04 C 07 D 221:00
A	CHEMICAL ABSTR. Nr. 5, 5. Augu Columbus, Ohio R.SCHMIERER et tion of N-acyl N-acylglycine Seite 538, Spa sammenfassung-	st 1985, , USA al. "Cycliza- alanine and esters" lte 2, Zu- Nr. 37 721g			C 07 D 209:00)
D	& Liebigs (5), 1095	Ann. Chem. 19 -8	85,	-	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
A	US - A - 3 274	202		L 	C 07 D 471/00 C 07 D 487/00 C 07 D 207/00
UNVOI	LSTÄNDIGE RECHER	CHE			C 07 D 201/00
dung den ist, auf der durchzufül Vollständig Unvollstän Nicht rech Grund für	essung der Recherchenabteilung ei Vorschriften des Europäischen Pate Grundlage einiger Patentansprüch hren. g recherchierte Patentansprüche: idig recherchierte Patentansprüche: erchierte Patentansprüche: die Beschränkung der Recherche: rt. 52(4) EPÜ; Veischen Behandlungier ischen Behandlungier ischen Körpers	e sinnvolle Ermittlungen über d 1-11, 13-15 - 12 erfahren zur th des menschlic	dab es nicht den Stand der i	Technik	C 07 D 223/00 C 07 D 225/00
	Recherchenort WIEN	Abschlußdatum der Re 30-10-1989	cherche	OI	Prüfer NDER
X : vor Y : vor and A : tec O : nic P : Zw	TEGORIE DER GENANNTEN Din besonderer Bedeutung allein i besonderer Bedeutung in Vertigeren Veröffentlichung derselbe hnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung ischenliteratur Erfindung zugrunde liegende 1	OKUMENTEN E petrachtet pindung mit einer C en Kategorie L	nach dem ): in der Anr .: aus ander	tentdokume Anmeldeda meldung an rn Gründen	ent, das jedoch erst am oder tum veröffentlicht worden ist geführtes Dokument angeführtes Dokument Patentfamilie, überein-

# Europäisches Patentamt EUROPÄISCHER TEILRECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
-2-

EP 89114789.4

	EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)	
ategorie	Kennzeichnung des Ookuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	betrifft Anspruch	
	(MOHRBACHER)  * Spalte 1, Zeilen 13-35 *		
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
			-
	· .		
	·		
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
	·		
	- <i>'</i>		